23. 8. 2004

# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日
Date of Application:

2003年10月 6日

REC'D 15 OCT 2004

WIPO

出 願 番 号 Application Number:

人

特願2003-346516

[ST. 10/C]:

[JP2003-346516]

出 願
Applicant(s):

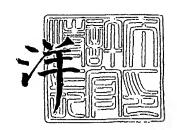
三井化学株式会社

PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2004年10月 1日

1) (")



ページ: 1/E

【書類名】 特許願 【整理番号】 P0002583

【提出日】 平成15年10月 6日 【あて先】 特許庁長官殿 【発明者】

【住所又は居所】

千葉県袖ヶ浦市長浦580-32 三井化学株式会社内 【氏名】 山本祐五

【発明者】

【住所又は居所】 千葉県袖ヶ浦市長浦580-32 三井化学株式会社内 【氏名】 水 田 康 司

【特許出願人】

【識別番号】 000005887

【住所又は居所】 東京都千代田区霞が関三丁目2番5号

【氏名又は名称】 三井化学株式会社

【代表者】 中西 宏幸

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 005278 【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 特許請求の範囲 1

【物件名】 明細書 1 【物件名】 要約書 1



## 【請求項1】

光硬化型樹脂組成物中のフッ素含量が有機成分中 0. 1~40 重量%であることを特徴とする光硬化型樹脂組成物。

### 【請求項2】

フッ素を含有する化合物が光カチオン硬化性化合物を有することを特徴とする請求項1の光硬化型樹脂組成物。

## 【請求項3】

フッ素を含有するカップリング剤を有することを特徴とする請求項1又は請求項2の光硬 化型樹脂組成物。

## 【請求項4】

光硬化型樹脂組成物が、光カチオン硬化性化合物と光カチオン開始剤とを含む請求項1ないし請求項3いずれかに記載の光硬化型樹脂組成物。

### 【請求項5】

光カチオン硬化性化合物としてエポキシ基及び/又はオキセタン基を有することを特徴とする請求項1ないし請求項4いずれかに記載の光硬化型樹脂組成物。

## 【請求項6】

光硬化型樹脂組成物100重量%に対し、カップリング剤(フッ素を含有する及び/又は含有しないカップリング剤)が0.1~10重量%の量で含有されていることを特徴とする請求項1ないし請求項5いずれかに記載の光硬化型樹脂組成物。

### 【請求項7】

光硬化型樹脂組成物100重量%に対し、微粒子無機フィラーが1~70重量%の量で含有されていることを特徴とする請求項1ないし請求項6いずれかに記載の光硬化型樹脂組成物。

## 【請求項8】

請求項1ないし請求項7いずれかに記載の光硬化型樹脂組成物を含有していることを特徴とするフラットパネルディスプレイ用シール剤。

## 【請求項9】

請求項8に記載のシール剤を用いてシールをすることを特徴とするフラットディスプレイのシール方法。

#### 【請求項10】

請求項9に記載のシール方法で得られるフラットパネルディスプレイ。

#### 【書類名】明細書

【発明の名称】光硬化型樹脂組成物および光硬化型シール剤

### 【技術分野】

## [0001]

本発明は、耐透湿性、接着性に優れ、生産性が良好なフッ素を含有する光硬化型樹脂組成物、及びこれを用いたディスプレイのシール方法に関するものである。

## 【背景技術】

## [0002]

近年、電子、電気業界において種々の表示素子を利用したフラットパネルディスプレイの開発、製造が行われている。これらのディスプレイの多くはガラスやプラスチックなどのセルに表示素子を封止したものである。その代表として、液晶(LC)ディスプレイ、エレクトロルミネッセンス(EL)ディスプレイ等が挙げられる。

#### [0003]

これらの中でELディスプレイは、高輝度、高効率、高速応答性などの点で優れ、次世代のフラットパネルディスプレイとして注目を集めている。素子には、無機EL素子、有機EL素子があり、無機EL素子は時計のバックライト等で実用化されているが、フルカラー化にはまだ技術的課題があるとされている。有機EL素子は、高輝度、高効率、高速応答性、多色化の点で無機EL素子より優れているが、耐熱性が低く、耐熱温度は80~120℃程度といわれている。このため、有機ELディスプレイ用シール剤として、熱硬化型エポキシ樹脂は、十分に加熱硬化できない問題があった。

### [0004]

これらの問題を解決するため、低温速硬化性が可能な光硬化型シール剤の検討が行われている。光硬化型シール剤は、大きく分け、光ラジカル硬化型シール剤と光カチオン硬化型シール剤がある。光ラジカル硬化型シール剤は、多様なアクリレートモノマー、オリゴマーを使用できるという利点をもっているが、硬化時の体積収縮率が高く、接着力が低いという欠点を有している。体積収縮率を低く抑えるためにはシール剤の単位重量あたりの官能基数を少なくしなければならず、様々な物性に制約が加わってしまう。

## [0005]

一方、光カチオン硬化型シール剤は開環重合を用いており、光ラジカル硬化型シール剤と比較して硬化収縮率が低く、接着力が優れている。そして、有機ELディスプレイのシール剤には、耐透湿性が要求されており、有機ELディスプレイとして充分な発光寿命を維持できるシール剤組成物の研究が進められている。

## 【特許文献1】特開2001-139933

#### 【発明の開示】

#### 【発明が解決しようとする課題】

#### [0006]

本発明の目的は、有機ELディスプレイに用いるシール剤の耐透湿性が良好で、接着性に優れた光硬化型樹脂組成物を提供することである。

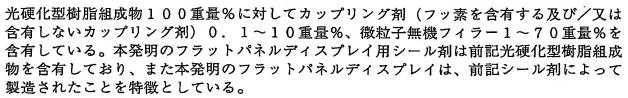
## 【課題を解決するための手段】

#### [0007]

本発明者らは、エレクトロルミネッセンスディスプレイの生産性及び実用上の性能を向上させるため鋭意研究を重ねた結果、光硬化型樹脂組成物にフッ素を含量することを特徴とするフラットディスプレイ用シール剤を見出した。即ち、光硬化型樹脂組成物中のフッ素含量が有機成分中0.1~40重量%であることを特徴とする光硬化型樹脂組成物である。

## [0008]

また、フッ素を含有する化合物が光カチオン硬化性化合物及び/又はカップリング剤を有する光硬化型樹脂組成物である。さらに、光硬化型樹脂組成物が、光カチオン硬化性化合物と光カチオン開始剤とを含み、光カチオン硬化性化合物(フッ素を含有する及び/又は含有しない化合物)としてエポキシ基及び/又はオキセタン基を有している。さらに、



## 【発明の効果】

## [0009]

本発明の光硬化型樹脂組成物を用いることにより、耐透湿性・接着性に優れたシール剤を得ることができ、このシール剤によりフラットパネルディスプレイの発光寿命を伸ばすことができる。

#### 【発明を実施するための最良の形態】

#### [0010]

以下、本発明について詳細に説明する。

#### 《光カチオン硬化性化合物》

本発明における光カチオン硬化性化合物は、「フッ素を含有する光カチオン硬化性化合物」及び/又は「フッ素を含有しない光カチオン硬化性化合物」である。これら光カチオン硬化性化合物の使用量は光硬化型樹脂組成物100重量%に対して25~98.8重量%であり、好ましくは40~70重量%である。

### [0011]

「フッ素を含有する光カチオン硬化性化合物」

本発明におけるフッ素を含有する光カチオン硬化性化合物は、1分子中に少なくとも1個以上のエポキシ基、オキセタン基、オキソラン化合物、環状アセタール化合物、環状ラクトン化合物、チイラン化合物、チエタン化合物、スピロオルソエステル化合物、ビニルエーテル化合物、エチレン性不飽和化合物、環状エーテル化合物、環状チオエーテル化合物、ビニル化合物の中から選択された官能基を有しておりかつ分子中のメチレン基の水素を一部または全部をフッ素で置換、及び/又はアルキル基の水素の一部または全部をフッ素で置換、及び/又は芳香環の水素の一部または全部をフッ素置換している化合物である。好ましくは、官能基としてエポキシ基及び/またはオキセタン基を有し分子中のメチレン基及び/又はメチル基の水素をフッ素で置換した化合物を使用する。

#### [0012]

フッ素置換可能な光カチオン硬化性化合物の具体的な例として次の化合物が挙げられる 。エポキシ基を有するものとしてフェニルグリシジルエーテル、4-メトキシーフェニル グリシジルエーテル、イソブトキシメタングリシジルエーテル、イソボルニルオキシエチ ルグリシジルエーテル、イソボルニルグリシジルエーテル、2-エチルヘキシルグリシジ ルエーテル、エチルジエチレングリコールグリシジルエーテル、ジシクロペンタジエング リシジルエーテル、ジシクロペンテニルオキシエチルグリシジルエーテル、ジシクロペン テニルエチルグリシジルエーテル、2-ヒドロキシエチルグリシジルエーテル、2-ヒド ロキシプロピルグリシジルエーテル、ブトキシエチルグリシジルエーテル、ボルニルグリ シジルエーテル等の1官能性エポキシ化合物、ハイドロキノンジグリシジルエーテル、レ ゾルシンジグリシジルエーテル、エチレングリコールジグリシジルエーテル、トリエチレ ングリコールジグリシジルエーテル、テトラエチレングリコールジグリシジルエーテル、 ポリエチレングリコールジグリシジルエーテル、1,4-ブタンジオールジグリシジルエ ーテル、1,6-ヘキサンジオールジグリシジルエーテル、シクロヘキサンジオールジグ リシジルエーテル、シクロヘキサンジメタノールジグリシジルエーテル、ジシクロペンタ ジエンジオールジグリシジルエーテル、1,6-ナフタレンジオールジグリシジルエーテ ル、ビスフェノールAジグリシジルエーテル、ビスフェノールFジグリシジルエーテル、 水添ビスフェノールAジグリシジルエーテル、水添ビスフェノールFジグリシジルエーテ ル、EO変性ビスフェノールAビスジグリシジルエーテル、PO変性ビスフェノールAジ グリシジルエーテル、EO変性水添ビスフェノールAジグリシジルエーテル、PO変性水 添ビスフェノールAジグリシジルエーテル、EO変性ビスフェノールFジグリシジルエー

テル等の2官能性エポキシ化合物、トリメチロールプロパントリグリシジルエーテル、ペ ンタエリスリトールトリグリシジルエーテル、ペンタエリスリトールテトラグリシジルエ ーテル、ジペンタエリスリトールヘキサグリシジルエーテル、ジペンタエリスリトールペ ンタグリシジルエーテル、ジペンタエリスリトールテトラグリシジルエーテルカプロラク トン変性ジペンタエリスリトールヘキサグリシジルエーテル、ジトリメチロールプロパン テトラグリシジルエーテル、フェノールノボラック型エポキシ、クレゾールノボラック型 エポキシ等の多官能エポキシ化合物が挙げられる。

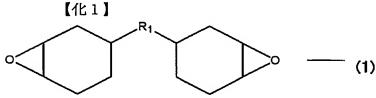
## [0013]

オキセタン基を有するものとして3-エチルー3-ヒドロキシメチルオキセタン、3-(メタ) アリルオキシメチルー3ーエチルオキセタン、(3-エチルー3-オキセタニル メトキシ) メチルベンゼン、4-メトキシー[1-(3-エチル-3-オキセタニルメト キシ)メチル]ベンゼン、〔1-(3-エチル-3-オキセタニルメトキシ)エチル〕フ エニルエーテル、イソブトキシメチル (3-エチル-3-オキセタニルメチル) エーテル 、イソボルニルオキシエチル(3-エチル-3-オキセタニルメチル)エーテル、イソボ ルニル (3-エチル-3-オキセタニルメチル) エーテル、2-エチルヘキシル (3-エ チルー3-オキセタニルメチル) エーテル、エチルジエチレングリコール(3-エチルー 3-オキセタニルメチル) エーテル、ジシクロペンタジエン (3-エチル-3-オキセタ ニルメチル) エーテル、ジシクロペンテニルオキシエチル (3-エチル-3-オキセタニ ルメチル) エーテル、ジシクロペンテニルエチル (3-エチル-3-オキセタニルメチル ) エーテル、2ーヒドロキシエチル(3ーエチルー3ーオキセタニルメチル)エーテル、 2ーヒドロキシプロピル(3ーエチルー3ーオキセタニルメチル)エーテル、ブトキシエ チル (3-エチル-3-オキセタニルメチル) エーテル、ボルニル (3-エチル-3-オ キセタニルメチル)エーテル等の1官能性オキセタン化合物、ビス(3-エチル-3-メチ ルオキセタン) エーテル、ビス(3-エチル-3-メチルオキセタン)カーボネート、3. 7ービス(3ーオキセタニル)ー5ーオキサーノナン、1、4ービス〔(3ーエチルー3 ーオキセタニルメトシキ)メチル]ベンゼン、1,2-ビス[(3-エチル-3-オキセ タニルメトキシ)メチル]エタン、1、2-ビス[(3-エチル-3-オキセタニルメト キシ)メチル]プロパン、エチレングリコールビス(3-エチル-3-オキセタニルメチ ル) エーテル、ジシクロペンテニルビス (3-エチル-3-オキセタニルメチル) エーテ ル、トリエチレングリコールビス(3-エチル-3-オキセタニルメチル)エーテル、テ トラエチレングリコールビス (3-エチル-3-オキセタニルメチル) エーテル、トリシ クロデカンジイルジメチレンビス(3-エチル-3-オキセタニルメチル)エーテル、1 ,4-ビス〔(3-エチルー3-オキセタニルメトキシ)メチル〕ブタン、1,6-ビス 〔(3-エチル-3-オキセタニルメトキシ)メチル〕ヘキサン、ポリエチレングリコー ルビス (3-エチル-3-オキセタニルメチル) エーテル、EO変性ビスフェノールAビ ス(3-エチルー3-オキセタニルメチル)エーテル、PO変性ビスフェノールAビス( 3-エチル-3-オキセタニルメチル)エーテル、EO変性水添ビスフェノールAビス( 3-エチル-3-オキセタニルメチル)エーテル、PO変性水添ビスフェノールAビス( 3-エチル-3-オキセタニルメチル)エーテル、EO変性ビスフェノールFビス(3-エチルー3ーオキセタニルメチル)エーテル等の2官能性オキセタン化合物が挙げられる

#### [0014]

脂環式エポキシ化合物としては、下記式(1) [化1] 、(2) [化2] 、(3) [化 3]、(4)[化4]で表される化合物等も挙げられる。

## [0015]



## [0016]

R1は酸素原子、硫黄原子や、メチレン基、エチレン基、プロピレン基、ブチレン基等の線状あるいは分枝状の炭素原子数1~20のアルキレン基、ポリ(エチレンオキシ)基、ポリ(プロピレンオキシ)基等の線状あるいは分枝状の炭素原子数1~120のポリ(アルキレンオキシ)基、プロペニレン基、メチルプロペニレン基、ブテニレン基等の線状あるいは分枝状の不飽和炭素水素基、カルボニル基、カルボニル基を含むアルキレン基、分子鎖の途中にカルバモイル基を含むアルキレン基である。

これら化合物のメチレン基の水素を一部または全部をフッ素で置換、及び/又はアルキル基の水素の一部または全部をフッ素置換、及び/又は芳香環の水素の一部または全部をフッ素置換した化合物である。より具体的には、ビスフェノールAグリシジルエーテル中のメチル基の水素計6個をフッ素置換した化合物(ビスフェノールAFジグリシジルエーテル)、ビスフェノールAのメチル基の水素計6個をフッ素置換した化合物とエポキシ化合物との反応物が挙げられる。フッ素の置換する割合は、フッ素含有量が光硬化型樹脂組成物の有機成分に対して0.1~40重量%であり、好ましくは5~30重量%である。フッ素置換する割合がこの範囲であるとシール剤の耐透湿性・接着強度の点で好ましい。

## [0021]

「フッ素を含有しない光カチオン硬化性化合物」

本発明におけるフッ素を含有しない光カチオン硬化性化合物は、1分子中に少なくとも1個以上のエポキシ基、オキセタン基、オキソラン化合物、環状アセタール化合物、環状ラクトン化合物、チイラン化合物、チエタン化合物、スピロオルソエステル化合物、ビニルエーテル化合物、エチレン性不飽和化合物、環状エーテル化合物、環状チオエーテル化合物、ビニル化合物の中から選択された官能基を有しており、具体的には上記した「フッ素を含有する光カチオン硬化性化合物」に記載のフッ素を置換する以外の化合物が挙げられる。

[0022]

## 《カップリング剤》

本発明の樹脂組成物に使用するカップリング剤は、「フッ素を含有するカップリング剤」及び/又は「フッ素を含有しないカップリング剤」であり、光硬化型樹脂組成物100重量%に対してカップリング剤は、通常0.1~10重量%であり、好ましくは、0.3~7重量%である。この範囲であると無機化合物に対する接着力が向上する。

## [0023]

「フッ素を含有するカップリング剤」

フッ素を含有するカップリング剤は下記式(5) [化5]、(6) [化6] で表される シランカップリング剤を使用することが可能である。

[0024]

【化5】

$$(R_2O)_3 \cdot S_i \cdot R_3 R_4 \qquad \dots \qquad (5)$$

【0025】 【化6】

$$(R_2O)_3 - T i \cdot R_3 R_4 \qquad ---- \qquad (6)$$

## [0026]

R2は、メチル基、エチル基、プロピル基等のアルキレン基である。R3は、メチレン基、エチレン基、プロピレン基、ブチレン基等の線状あるいは分枝状の炭素原子数 $1\sim2$ 0のアルキレン基、ポリ(エチレンオキシ)基、ポリ(プロピレンオキシ)基等の線状あるいは分枝状の炭素原子数 $1\sim120$ のポリ(アルキレンオキシ)基、プロペニレン基、メチルプロペニレン基、ブテニレン基等の線状あるいは分枝状の不飽和炭素水素基、カルボニル基、カルボニル基を含むアルキレン基、分子鎖の途中にカルバモイル基を含むアルキレン基、フェニル基である。R4は、メチル基、エチル基、プロピル基等のアルキレン基、グリシジルエーテル基、1級アミン、チオール基、ビニル基、イソシアネート基である。

#### [0027]

これらカップリング剤のメチレン基の水素を一部または全部をフッ素で置換、及び/又はアルキル基の水素の一部または全部をフッ素で置換、及び/又は芳香環の水素の一部または全部をフッ素置換している化合物である。好ましくは、メチレン基及び/又はメチル基の水素をフッ素で置換した化合物を使用する。フッ素の置換する割合は、フッ素含有量が光硬化型樹脂組成物の有機成分に対して0.1~40重量%であり、好ましくは5~30重量%である。フッ素置換する割合がこの範囲であるとシール剤の耐透湿性・接着強度の点で好ましい。

#### [0028]

「フッ素を含有しないカップリング剤」

フッ素を含有しないカップリング剤とは、エポキシ基、カルボキシル基、メタクリロイル基、イソシアネート基等の反応性基を有するシランおよびチタン化合物が挙げられる。 具体的には、トリメトキシシリル安息香酸、 $\gamma$  – メタクリロキシプロピルトリメトキシシラン、ビニルトリアセトキシシラン、ビニルトリメトキシシラン、 $\gamma$  – イソシアナトプロピルトリエトキシシラン、 $\gamma$  – グリシドキシプロピルトリメトシキシラン、 $\beta$  – (3, 4 – エポキシシクロヘキシル)エチルトリメトシキシラン等が挙げられる。これらの成分は、1種単独であるいは2種以上を組み合わせて使用することができる。

## [0029]

《光カチオン開始剤》

本発明の光カチオン開始剤は樹脂組成物のカチオン重合を開始する化合物であれば特に限定はなく、いずれでも使用することができる。光カチオン開始剤の好ましい例として下記一般式(7)[化7]で表される構造を有するオニウム塩を挙げることができる。このオニウム塩は、光反応し、ルイス酸を放出する化合物である。

【0030】 【化7】

## [0031]

(式中、カチオンはオニウムイオンであり、Wは、S、Se、Te、P、As、Sb、B i、O、I、Br、Cl、またはN $\equiv$ Nであり、R5、R6、R7、およびR8は同一ま たは異なる有機基であり、a、b、cおよびdはそれぞれ0~3の整数であって、(a+ b+c+d)は((Wの価数)+m)に等しい。Mは、ハロゲン化錯体 [MXn+m]の 中心原子を構成する金属またはメタロイドであり、例えば、B、P、As、Sb、Fe、 Sn、Bi、Al、Ca、In、Ti、Zn、Sc、V、Cr、Mn、Co等である。 Xは例えば、F、Cl、Br等のハロゲン原子であり、mはハロゲン化物錯体イオンの正 味の電荷であり、nはMの原子価である。一般式(7)においてオニウムイオンの具体例 としては、ジフェニルヨードニウム、4ーメトキシジフェニルヨードニウム、ビス(4ー メチルフェニル) ヨードニウム、ビス (4-tertープチルフェニル) ヨードニウム、 ビス (ドデシルフェニル) ヨードニウム、トリルクミルヨードニウム、トリフェニルスル ホニウム、ジフェニルー4ーチオフェノキシフェニルスルホニウム、ビス〔4ー(ジフェ ニルスルフォニオ)-フェニル〕スルフィド、ビス〔4-(ジ(4-(2-ヒドロキシエ チル)フェニル)スルホニオ)-フェニル]スルフィド、ヵ5-2,4-(シクロペンタ ジェニル)〔1,2,3,4,5,6-ヵ-(メチルエチル)ベンゼン〕-鉄(1+)等 が挙げられる。

#### [0032]

一般式 (7) において陰イオンの具体例としては、テトラフルオロボレート、ヘキサフルオロホスフェート、ヘキサフルオロアンチモネート、ヘキサフルオロアルセネート、ヘキサクロロアンチモネート等が挙げられる。また、一般式 (7) において陰イオンとしてハロゲン化錯体 [MXn+m] の代わりに、過塩素酸イオン、トリフルオロメタンスルホン酸イオン、トルエンスルホン酸イオン、トリニトロトルエンスルホン酸イオン等であってもよい。

## [0033]

さらに、一般式 (7) において陰イオンとしてハロゲン化錯体 [MXn+m] の代わりに芳香族陰イオンであってもよい。具体例としては、テトラ (フルオロフェニル) ボレート、テトラ (ジフルオロフェニル) ボレート、テトラ (トリフルオロフェニル) ボレート、テトラ (テトラフルオロフェニル) ボレート、テトラ (ペンタフルオロフェニル) ボレート、テトラ (パーフルオロフェニル) ボレート、テトラ (トリフルオロメチルフェニル) ボレート、テトラ (ジ (トリフルオロメチル) フェニル) ボレートなどを挙げることができる。

#### [0034]

これらの光カチオン開始剤は、1種単独であるいは2種以上を組み合わせて使用することができる。本発明の樹脂組成物におけるこれら成分の含有割合は、通常0.1~10重量%であり、好ましくは、0.3~3重量%である。これら成分の含有割合0.1重量%以上とすることにより樹脂組成物の硬化状況が良好となり好ましく、又硬化後に光カチオン開始剤が溶出するのを予防する点から10重量%以下が好ましい。

## [0035]

#### 《微粒子無機フィラー》

本願発明の樹脂組成物は微粒子無機フィラーを含有することが好ましい。微粒子無機フィラーとは、一次粒子の平均径が $0.005\sim10\mu$ mの無機フィラーである。具体的には、シリカ、タルク、アルミナ、ウンモ、炭酸カルシウム等が挙げられる。微粒子無機フィラーは、表面未処理のもの、表面処理したものともに使用できる。表面処理した微粒子無機フィラーとして、例えば、メトキシ基化、トリメチルシリル基化、オクチルシリル基化、又はシリコーンオイルで表面処理した微粒子無機フィラー等が挙げられる。これらの成分は、1種単独であるいは2種以上を組み合わせて使用することができる。本発明の樹脂組成物におけるこれら成分の含有割合は、通常 $1\sim70$ 重量%であり、好ましくは、 $10\sim60$ 重量%である。これらの成分は、耐透湿性、接着力、揺変性付与等に効果がある

## [0036]

## 《その他の成分》

本発明の樹脂組成物には、本発明の効果を損なわない範囲においてその他の樹脂成分、 硬化性向上剤、充填剤、改質剤、安定剤等その他の成分を含有させることができる。

## [0037]

## 「その他の樹脂成分」

その他の樹脂成分としては、例えば、ポリアミド、ポリアミドイミド、ポリウレタン、ポリブタジェン、ポリクロロプレン、ポリエーテル、ポリエステル、スチレンーブタジェンースチレンブロック共重合体、石油樹脂、キシレン樹脂、ケトン樹脂、セルロース樹脂、フッ素系オリゴマー、シリコン系オリゴマー、ポリスルフィド系オリゴマー等が挙げられる。これらは、1種単独でも複数種を組み合わせて使用してもよい。

#### 「硬化性向上剤」

光反応性を向上させる目的で光ラジカル型の開始剤を添加してもよい。具体的は、ベンゾフェノン、2、2ージエトキシアセトフェノン、ベンジル、ベンゾイルイソプロピルエーテル、ベンジルジメチルケタール、1ーヒドロキシシクロヘキシルフェニルケトン、チオキサントン等を挙げることができる。これらの使用量は0.1~5質量%である。0.1質量%以上とすることにより光照射による硬化性を与え、5質量%以下とすることにより硬化物質の吸湿性を抑えることができる。また、同目的でアクリルモノマーを添加してよい。

#### [0038]

#### 「充填剤」

充填剤としては、例えば、ガラスビーズ、スチレン系ポリマー粒子、メタクリレート系ポリマー粒子、エチレン系ポリマー粒子、プロピレン系ポリマー粒子等が挙げられる。 これらは、1種単独でも複数種を組み合わせて使用してもよい。

#### [0039]

#### 「改質剤」

改質剤としては、例えば、重合開始助剤、老化防止剤、レベリング剤、濡れ性改良剤、 界面活性剤、可塑剤等が挙げられる。これらは、1種単独でも複数種を組み合わせて使用 してもよい。

## [0040]

### 「安定剤」

安定剤としては、例えば、紫外線吸収剤、防腐剤、抗菌剤等が挙げられる。これらは、 1種単独でも複数種を組み合わせて使用してもよい。

#### [0041]

## 《樹脂組成物の調整》

本発明の光硬化型樹脂組成物は、各組成物を均一に混合するように調製する。組成物の 粘度は、25℃で0.01~300Pa·sの範囲であると塗布作業が効率的であり、各 組成の混合安定性が良い。さらに1~200Pa·sの粘度範囲であると塗布作業がより 効率的に実施できる。粘度は、樹脂の配合比やその他の成分を添加することにより調整す ることができる。また、粘度が高い場合は、3本ロール等を使用する常法により混練す



#### [0042]

## 《シール方法》

シール剤のディスプレイ基材への塗布方法は、均一にシール剤が塗布できれば塗布方法に制限はない。例えばスクリーン印刷やディスペンサーを用いて塗布する方法等公知の方法により実施すればよい。 シール剤を塗布後、ディスプレイ基材を貼り合わせ、光を照射し、シール剤を硬化させる。ここで使用できる光源としては、所定の作業時間内で硬化させることができるものであればいずれでも良い。通常、紫外線光、可視光の範囲の光が照射できる光源を用いる。より具体的には、低圧水銀灯、高圧水銀灯、キセノンランプ、メタルハライド灯等が挙げられる。照射光量は、過少である場合には、樹脂組成物の未硬化部が残存し、過多である場合には不要なエネルギーを浪費し生産性が低下するので好ましくなく、通常500~9000mJ/cm2である。

## [0043]

以下、本発明の実施例を説明するが、本発明はこれら実施例に限定されるものではない

## 《測定法》

得られた樹脂組成物及び硬化物について以下の評価方法によって評価を行った。

#### (粘度)

樹脂組成物の粘度を 2 5 ℃でE型粘度計(東機産業製 RC-500)によって測定した。 (フィルム透湿量)

JIS Z0208に準じて光硬化させた樹脂組成物フィルム(厚み100μm)の透湿量を60C95% R H 及び80C95% の条件で測定した。

#### (接着強度)

接着強度は、1枚のガラス板に対し、ガラス板を組み合わせて樹脂組成物(厚み  $20 \mu m$ )ではさみ、光照射し接着させた。これら 2 枚の基材を引き剥がすときの接着強度を引っ張り速度は 2mm/minで測定した。

#### (煮沸後の接着強度)

煮沸後の接着強度は、1枚のガラス板に対し、ガラス板を組み合わせて樹脂組成物(厚み  $20\mu m$ )ではさみ、光照射し接着させたサンプルを煮沸水1時間浸漬後、取り出して乾燥させた。これら2枚の基材を引き剥がすときの接着強度を引っ張り速度は2mm/m in で測定した。

#### (硬化性)

硬化性は、ガラス板に樹脂組成物を膜厚100μmで塗布し、光照射をメタルハライドランプにて3000mJ照射後の塗膜硬化状況を指触により評価した。

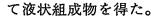
〇:硬化、△:一部硬化、×:未硬化

#### 《使用原料化合物》

#### [実施例1]

## (樹脂組成物の調製)

表1に示す配合処方により、フッ素含有カチオン硬化性化合物、光カチオン開始剤、シランカップリング剤、微粒子無機フィラー、カチオン硬化性化合物を3本ロールで混練し



[実施例 2~6、比較例 1~3]

表1に示す組成の成分を表1に示す量で用いた以外は、実施例1と同様にして、表1 に示す配合処方により樹脂組成物を調製した。表1に示す樹脂組成物について、各種の評価を行った。その結果を表1に示す。

## 【産業上の利用可能性】

[0044]

様々な被着体に対する良好な耐透湿性・接着強度が得られるため、電子材料分野をはじめとする様々な分野に使用が可能である。

[0045]



【表1】

			İ	実施例	E (M)				比較例	
	分子量	H	2	က	4	5	9	1	2	က
77素含有光射沙重合性化合物		0	6		03	9		1	45	30
· L' X7LJ-BAFY O' UYY BI-TB	424	30	30	•	3	2	3		2	
光扩扑開始剤		c	c	۰	c	64	e*	64	٠٠.	١
・トリルクミルヨート・ニウムテトラ(ヘ・ンタフルオロフェニル)ホ レート	1016.3	2	2	?	2	٦	?	,	•	
カップ・リング・剤						•				c
・ アーグ リシト キシプ ロピ カトリメトキシシラン	236	2	1.5	1.5	2	2	,	7	,	7
7, 数会有为7, 11, 2	468	1	0.5	0.5	ı	8	1	1	20	,
無機微粒子 · 微粒子別/	1	30	30	30	1	15	30	30	-	30
性化合										,
· F. X711 - BF3. 9. 1337, BI - FB	288	15	15	35	15	15	12	30	ı	× .
. 1, 4-E' 7 [ (3-17h-3-4449-h1)+2) 15h] 1, 2e' 2	274	20	20	30	20	11	20	35	2	20
有機成分中の下含型(%)		14.9	15.3	0.7	19.1	21.7	14.8	0	40.4	14.3
粘度(Pa·s)		40	39	38	20	25	42	40	1.8	40
※ ※ ※ ※ ※ ※ ※ ※ ※ ※ ※ ※ ※ ※ ※ ※ ※ ※ ※		15	12	20	20	10	14	24	8	120
株 2 年 ( 80 C 95 8 R H )		53	45	09	62	40	51	90	65	250
<b>独势力 (1, 17/1, 17)</b>		25	23	22	97	2.1	18	25	8	2
		20	23	22	02	2.1	15	10	8	0
(でする) マゴン、こ、ここに 一届 デカー 一届 デカー		0	0	0	0	0	0	0	0	×
W 10 12										



## 【曹類名】要約書 【要約】

【課題】本発明の目的は、有機ELディスプレイに用いるシール剤の耐透湿性が良好で、接着性に優れた光硬化型樹脂組成物を提供することである。

【課題を解決するための手段】

本発明者は、エレクトロルミネッセンスディスプレイの生産性及び実用上の性能を向上させるため、特にシール剤の耐透湿性を改良させる手段は、光硬化型樹脂組成物中のフッ素含量が有機成分中 $0.1\sim40$ 重量%であることを特徴とする光硬化型樹脂組成物を見出した。



## 特願2003-346516

## 出願人履歴情報

識別番号

[000005887]

1. 変更年月日

1997年10月 1日

[変更理由]

名称変更

住所

東京都千代田区霞が関三丁目2番5号

氏 名

三井化学株式会社

2. 変更年月日

2003年11月 4日

[変更理由]

住所変更

住 所

東京都港区東新橋一丁目5番2号

氏 名

三井化学株式会社